

PCT/FR 2004 / 05 0 6 5 6 - 8 DEC. 2004

RECE. 0 3 MAR 2005

# BREVET D'INVENTION

### CERTIFICAT D'UTILITÉ - CERTIFICAT D'ADDITION

### **COPIE OFFICIELLE**

Le Directeur général de l'Institut national de la propriété industrielle certifie que le document ci-annexé est la copie certifiée conforme d'une demande de titre de propriété industrielle déposée à l'Institut.

Fait à Paris, le 15 NOV. 2004

Pour le Directeur général de l'Institut national de la propriété industrielle Le Chef du Département des brevets

**DOCUMENT DE PRIORITÉ** 

PRÉSENTÉ OU TRANSMIS CONFORMÉMENT À LA RÈGLE 17.1.a) OU b)

Martine PLANCHE

INSTITUT National de La propriete Industrielle SIEGE 26 bis, rue de Saint-Petersbourg 75800 PARIS cedex 08 Téléphone : 33 (0)1 53 04 53 04 Télécopie : 33 (0)1 53 04 45 23 www.inpl.fr





# BREVET D'INVENTION CERTIFICAT D'UTILITE

26bis, rue de Saint-Pétersbourg 75800 Paris Cédex 08

Téléphone: 01 53.04.53.04 Télécopie: 01.42.94.86.54

Code de la propriété intellectuelle-livreVI

REQUÊTE EN DÉLIVRANCE

DATE DE REMISE DES PIÈCES:

N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL:
DÉPARTEMENT DE DÉPÔT:
DATE DE DÉPÔT:

DATE DE DÉPÔT:

Jean LEHU
BREVATOME
3, rue du Docteur Lancereaux
75008 PARIS
France

Vos références pour ce dossier: B14479 LP-DD2638CV

| 1 NATURE DE LA DEMANDE   |   |                    |   |
|--|---|--------------------|---|
| Demande de brevet  |   |                    |   |
| 2 TITRE DE L'INVENTION   |   |                    |   |
|  | COLLAGE MOLECULAIR<br>UN FILM POLYMERE.                           | RE DE COMPOSANTS N | MICROELECTRONIQUES SUR                      |
| 3 DECLARATION DE PRIORITE OU<br>REQUETE DU BENEFICE DE LA DATE DE<br>DEPOT D'UNE DEMANDE ANTERIEURE<br>FRANCAISE | Pays ou organisation  | Date               | N°  |
| 4-1 DEMANDEUR  |   |                    |   |
| Nom  | COMMISSARIAT A L'ENERGIE ATOMIQUE                                 |                    |   |
| Rue  | 31-33, rue de la Fédération                                       |                    |   |
| Code postal et ville   | 75752 PARIS 15ème   |                    |   |
| Pays   | France  |                    |   |
| Nationalité  | France  |                    |   |
| Forme juridique  | Etablissement Public de Caractère Scientifique, Technique et Indu |                    |   |
| 5A MANDATAIRE  |   |                    |   |
| Nom  | LEHU  |                    |   |
| Prénom   | Jean  |                    |   |
| Qualité  | Liste spéciale: 422-5 S/002, Pouvoir général: 7068                |                    |   |
| Cabinet ou Société   | BREVATOME   |                    |   |
| Rue  | 3, rue du Docteur Lancere   | eaux               |   |
| Code postal et ville   | 75008 PARIS   |                    |   |
| N° de téléphone  | 01 53 83 94 00  |                    |   |
| N° de télécopie  | 01 45 63 83 33  |                    |   |
| Courrier électronique  | brevets.patents@brevales  | x.com              |   |
| 6 DOCUMENTS ET FICHIERS JOINTS   | Fichier électronique  | Pages              | Détails                                     |
| Texte du brevet  | textebrevet.pdf   | 17                 | D 13, R 3, AB 1                             |
| Dessins  | dessins.pdf .   | 2                  | page 2, figures 5, Abrégé:<br>page 2, Fig.2 |
| Désignation d'inventeurs   |   | ·                  |   |
| Pouvoir général  |   |                    |   |

| 7 MODE DE PAIEMENT                     |                               |        |          |                 |
|--|-------------------------------|--------|----------|-----------------|
| Mode de paiement                       | Prélèvement du compte courant |        |          |                 |
| Numéro du compte client                | 024                           |        |          |                 |
| 8 RAPPORT DE RECHERCHE                 |                               |        |          |                 |
| Etablissement immédiat                 |                               |        |          |                 |
| 9 REDEVANCES JOINTES                   | Devise                        | Taux   | Quantité | Montant à payer |
| 062 Dépôt                              | EURO                          | 0.00   | 1.00     | 0.00            |
| 063 Rapport de recherche (R.R.)        | EURO                          | 320.00 | 1.00     | 320.00          |
| 068 Revendication à partir de la 11ème | EURO                          | 15.00  | 3.00     | 45.00           |
| Total à acquitter                      | EURO                          |        |          | 365.00          |

La loi n°78-17 du 6 janvier 1978 relative à l'informatique aux fichiers et aux libertés s'applique aux réponses faites à ce formulaire. Elle garantit un droit d'accès et de rectification pour les données vous concernant auprès de l'INPI.

Signé par Signataire: FR, Brevatome, J.Lehu Emetteur du certificat: DE, D-Trust GmbH, D-Trust for EPO 2.0

Fonction

Mandataire agréé (Mandataire 1)



### BREVET D'INVENTION CERTIFICAT D'UTILITE

# Réception électronique d'une soumission

Il est certifié par la présente qu'une demande de brevet (ou de certificat d'utilité) a été reçue par le biais du dépôt électronique sécurisé de l'INPI. Après réception, un numéro d'enregistrement et une date de réception ont été attribués automatiquement.

> Demande de brevet : X Demande de CU:

| DATE DE RECEPTION   | 8 décembre 2003   |   |  |
|---|---|---|--|
| TYPE DE DEPOT   | INPI (PARIS) - Dépôt électronique   | Dépôt en ligne: X<br>Dépôt sur support CD:      |  |
| № D'ENREGISTREMENT NATIONAL<br>ATTRIBUE PAR L'INPI                        | 0350999   |   |  |
| Vos références pour ce dossier  | B14479 LP-DD2638CV  |   |  |
| DEMANDEUR<br>Nom ou dénomination sociale<br>Nombre de demandeur(s)        | COMMISSARIAT A L'ENERGIE ATO  | OMIQUE  |  |
| Pays  | FR  |   |  |
| TITRE DE L'INVENTION  COLLAGE MOLECULAIRE DE COMPOSA                      | ANTS MICROELECTRONIQUES SUR   | UN FILM POLYMERE.                               |  |
| pocuments envoyes package-data.xml Design.PDF FR-office-specific-info.xml | Requetefr.PDF ValidLog.PDF application-body.xml indication-bio-deposit.xml              | fee-sheet.xml<br>textebrevet.pdf<br>request.xml |  |
| dessins.pdf   | Indication-bio-deposit.xtm  |   |  |
| EFFECTUE PAR  Effectué par:  Date et heure de réception électronique:     | J.Lehu<br>8 décembre 2003 15:14:18  |   |  |
| Empreinte officielle du dépôt   | D9:69:18:39:53:26:A4:22:51:50:F9:96:1A:75:9A:67:DC:69:9B:23 / INPI PARIS, Section Dépôt |   |  |

SIEGE SOCIAL INSTITUT 26 bis, rue de Saint Petersbourg NATIONAL DE 75800 PARIS codex 08 LA PROPRIETE Téléphone: 01 53 04 53 04 INDUSTRIELLE Tólécopie: 01 42 93 59 30

# COLLAGE MOLECULAIRE DE COMPOSANTS MICROELECTRONIQUES SUR UN FILM POLYMERE

#### DESCRIPTION

#### 5 DOMAINE TECHNIQUE

10

15

20

L'invention se rapporte à l'adhésion de composants microélectroniques sur un support polymère.

Plus particulièrement, l'invention concerne sous un de ses aspects un procédé de collage tel que l'adhésion moléculaire est rendue possible sur une surface recouverte, au moins partiellement, d'un polymère.

Sous un autre aspect, l'invention a pour objet un empilement de composés électroniques issu de ce procédé.

#### ETAT DE LA TECHNIQUE ANTERIEURE

Pour réaliser des structures empilées, l'adhésion des différents niveaux est souvent assurée par des colles, des cires ou même des polymères photosensibles: les substances adhésives sont en général épandues sur une ou sur les deux surfaces à assembler et une étape de séchage ou de durcissement permet d'assurer le collage.

On connaît également, dans le domaine 25 électronique, des procédés d'empilement de structures par adhésion moléculaire. Cependant, dans ce cas, il est systématiquement recommandé d'éliminer les hydrocarbures pour permettre un collage de bonne qualité. Par ailleurs, une surface plane est préférable

10

15

20

25

30

pour assurer une adhésion moléculaire durable. Les films polymères ne se présentent donc pas favorablement pour de tels collages directs : outre leur contenu important en hydrocarbures, ils présentent une porosité surfacique non négligeable.

Le développement de la microélectronique, la miniaturisation des composants et la complexité croissante des assemblages ont mené au souhait de réalisation de structures à trois dimensions, dans lesquelles des puces, épaisses et/ou minces, sont empilées sur des plaques de composés déjà mises en forme.

En particulier, sur le support initial des empilements, des composants électroniques sont mis en place selon des procédés classiques afin d'obtenir une plaque hôte. De tels procédés s'achèvent en général par réaliser les connexions de étapes permettant électriques, par exemple dans un épandage de matérfau photosensible, tel que le benzocyclobutène (BCB). Le matériau photosensible présent à la surface plaque hôte est normalement un polymère : le problème est alors d'être capable de positionner des puces ou du composants électroniques surface à la autres polymère pour réaliser la structure tridimensionnelle.

Le collage traditionnel n'est pas sans poser de problèmes car tout apport de colle, polymère, cire… crée une épaisseur supplémentaire difficile à gérer dans un tel empilement, et présente comme autre inconvénient la création possible de bulles à l'interface de collage. Il a par ailleurs été montré que des structures minces collées sur un support via

une couche « épaisse » de colle avaient tendance à onduler, suivant la nature de l'adhésif, suivant leur épaisseur relative, etc.

#### EXPOSÉ DE L'INVENTION

L'invention se propose, parmi autres avantages, de pallier les inconvénients mentionnés pour l'adhésion de composants microélectroniques sur des surfaces polymériques.

L'invention propose d'utiliser l'adhésion 10 moléculaire directe. A cette fin, le procédé selon l'invention sous un de ses aspects permet s'affranchir des problèmes occasionnés par la présence de la couche polymérique, en la recouvrant d'une couche de liaison permettant ladite adhésion moléculaire. De 15 façon surprenante, il a été trouvé que le polymère ne contamine pas en hydrocarbures cette couche de liaison. Avantageusement, la couche de liaison présente niveau de face à assembler des propriétés obtenues spontanément hydrophiles ou après นท 20 traitement spécifique connu de l'homme du métier. Par ailleurs, la couche de liaison est de préférence inerte chimiquement et compatible avec des étapes ultérieures mises en œuvre habituellement en microélectronique. Les matériaux préférés pour réaliser une telle couche de 25 liaison sont les oxydes, les nitrures ou une couche composite, en particulier SiO2, SixNy, SixOyN2. La couche liaison peut également être constituée empilement de plusieurs des couches précitées.

Avantageusement, la couche de liaison est 30 polie afin d'obtenir une surface plane d'adhésion;

suivant les conditions utilisées, un tel polissage est possible sans arrachement de la couche de liaison du polymère, totale ou partielle, qui entraînerait une contamination par des hydrocarbures. Il n'est ainsi pas nécessaire de polir au même degré la couche de polymère, procédé plus difficilement contrôlable que le polissage d'une couche en oxyde de silicium par exemple, ou autres matériaux de la couche de liaison.

Il est également possible de préparer la surface de la couche de liaison selon des procédés permettant d'augmenter les énergies d'adhésion. A cette fin également, le procédé selon l'invention propose avantageusement de préparer la surface de contact du composé qui sera placé sur la couche de liaison.

Il peut être préférable de préparer le polymère préalablement au dépôt de la couche de liaison, par exemple en opérant une réticulation. Il peut également être envisagé de consolider l'ensemble après adhésion moléculaire par un traitement thermique.

.75

7.5

. . ...

Sous un autre aspect, l'invention concerne une structure de composants électroniques en trois dimensions comprenant un empilement, dont certaines adhésions entre couches successives, et plus généralement entre niveaux successifs, sont directes, avec dépôt d'au moins une couche d'interface, en oxyde de silicium par exemple.

#### BRÈVE DESCRIPTION DES DESSINS

10

15

20

25

30

Les figures des dessins annexés permettront de mieux comprendre l'invention, mais ne sont données qu'à titre indicatif et ne sont nullement restrictives.

Les figures la à 1d représentent schématiquement les différentes étapes d'un procédé selon un mode de réalisation préféré de l'invention.

La figure 2 montre, en éclaté, un mode de 5 réalisation de l'invention concernant un empilement tridimensionnel.

### EXPOSÉ DÉTAILLÉ DE MODES DE RÉALISATION PARTICULIERS

L'invention trouve une application particulière dans les empilements de structures 10 électroniques ou optiques, ou optoélectroniques par exemple, pour atteindre des matrices trois dimensions constituées de plaques comprenant des composants, par exemple électroniques ou optiques... Ces peuvent elles-mêmes être constituées 15 supports sur lesquels des composants, éventuellement différents, ont été solidarisés et dont les connexions ont été réalisées. L'exemple le plus simple concerne cependant un composant électronique unique, ou puce, que l'on désire « coller » à la surface d'un composé 20 électronique, ou plaque hôte, classique.

Une telle plaque (1), illustrée sur la figure la, est constituée d'un support (2) sur lequel différents composants électroniques (3) ont été réalisés selon des techniques connues. Le support (2) est partiellement recouvert d'un polymère (4), par exemple utilisé lors d'une des étapes menant à la connexion électrique des composants (3) de la plaque hôte (1), et dont l'épaisseur varie habituellement entre 1 et 20 µm, de préférence restant inférieure à 10 µm; la surface de la plaque hôte (1) peut en

25

30

particulier contenir un film de BCB, mais une colle ou une cire sont d'autres possibilités.

Pour le procédé selon l'invention, il est préférable de préparer le polymère (4) de surface, notamment de le sécher, afin de le stabiliser. En particulier, il est souhaitable de procéder à une réticulation supplémentaire du polymère, par exemple par traitement thermique avec chauffage entre 150 et 400°C, lors d'une des étapes finales de formation de la plaque hôte (1). Par exemple, pour un film de BCB, typiquement de l'ordre de 6 µm, un traitement thermique de 2 h à 250°C ou 300°C, voire de 30 min à 350°C, est envisageable.

10

Le polymère (4) est alors recouvert d'une 15 couche de liaison (5), si possible inerte chimiquement supporter les traitements à usuels microélectronique, de préférence sous forme d'un film déposé : figure 1b. La couche de liaison est préférence constituée d'oxyde de silicium, ou il est possible de choisir un nitrure ou un oxynitrure de 20 silicium ; elle peut cependant être composée de tout matériau susceptible de former une couche avantageusement hydrophile (par sa nature ou par un traitement adapté) de façon à assurer une adhésion 25 moléculaire. La couche de líaison (5) peut être uniforme, mais elle peut également être composée d'une superposition de couches uniformes telles que décrites ci-dessus, par exemple une couche de SiO2 recouvrant une couche SixOyNz.

Sty.

30 Si le composé électronique (3) comporte à sa surface des zones exemptes de polymère (4), seul le

10

15

20

25

30

polymère peut être recouvert, mais il est plus facile de recouvrir la surface complète de la plaque (1). L'oxyde de silicium (5), ou autre matériau, peut être déposé par des techniques connues, par exemple selon un procédé du type « low stress » (c'est-à-dire à faible contrainte), à 220°C par exemple, ou un procédé de dépôt en phase vapeur par voie chimique assistée, le terme anglo-saxon « Plasma Enhanced connue sous Chemical Vapor Deposition », à une température de 300°C par exemple. Il est bien sûr souhaitable que la température de dépôt soit compatible la réticulation décrite précédemment. L'épaisseur de la couche de liaison (5) réalisée peut être comprise entre 50 et 300 nm, de préférence de l'ordre de 150 nm; de façon surprenante, ces épaisseurs sont suffisantes pour assurer une barrière aux hydrocarbures présents dans le polymère (4). L'épaisseur est choisie en particulier relativement fine pour éviter un effet raidisseur trop important, mais suffisamment épaisse pour permettre les traitements ultérieurs, en particulier par exemple le polissage pour rendre la surface plane.

effet, la surface de la couche liaison (5) est ensuite de préférence préparée en vue collage. En particulier, un polissage souhaitable, pour obtenir une mise à plat de la surface et une microrugosité suffisantes pour permettre collage direct ultérieur. Le polissage peut effectué par un procédé de type mécano chimique, par exemple un polissage mécano chimique (CMP, « chemical mechanical polishing ») ou un polissage à l'eau sur un tissu spécifique, connu également sous le

nom de « nettoyage de slurry ». Le polissage permet également de diminuer l'épaisseur de la couche d'oxyde jusque 30-150 nm; on peut par exemple enlever 80 nm 150 nm. Cette étape, contre toute attente, n'entraîne pas d'arrachement, partiel ou total, de la liaison (5) qui, outre les rugosités, entraînerait une contamination par les hydrocarbures. Parallèlement au polissage, ou en remplacement, surface peut être activée en vue de l'adhérence moléculaire ultérieure, par exemple avec un mélange d'eau oxygénée et d'ammoniaque, plus ou moins dilué à l'eau. Il est possible également de traiter le film d'oxyde de silicium par l'une ou l'autre des techniques suivantes, seule ou en combinaison : traitement ultraviolets, ozone, ou toute autre préparation de surface permettant de fortes énergies d'adhésion comme le traitement par plasma (sous oxygène, argon, azote, hydrogène,...).

10

15

20

25

30

De même, pour améliorer l'adhésion, la surface, active ou non, de la puce (6) (voir figure 1c) qui va venir au contact de la couche d'oxyde de silicium peut être nettoyée et/ou polie et/ou subir un spécifique traitement similaire aux préparations mentionnées pour la couche de liaison (5). possible également de la recouvrir d'une couche d'oxyde de silicium (7) polie, ou de toute autre couche celle recouvrant le analogue à polymère. également possible de procéder, par des techniques standard connues de l'homme du métier, à un traitement permettant d'augmenter de façon contrôlée la rugosité d'au moins l'un des films d'oxyde (5, 7), afin par

exemple de permettre ultérieurement un décollage au niveau de cette surface rugueuse. Bien sûr, la rugosité résultante restera compatible le avec moléculaire (voir H. Moriceau et al., « The bonding energy control: an original way to debondable substrates », Conference of International Electro-Chemical Society, Paris, Juin 2003). Cette variante est particulièrement avantageuse dans le cas d'assemblages tridimensionnels dont on souhaite éliminer un niveaux empilés, par exemple après avoir testé ce niveau.

5

10

25

30

La puce (6) est ensuite de préférence collée directement sur la surface du composé électronique (1)revêtue  $SiO_2$ : figure de 1d. 15 collage direct par adhésion moléculaire peut être effectué sur la face active de la puce, comme sur sa face inactive, selon le besoin. Pour plus de précisions l'adhésion concernant moléculaire, on pourra l'ouvrage de Q.Y. reporter à Tong et U. 20 « Semiconductor Wafer Bonding , Science and Technology », John Wiley and Sons, Inc., New (1999).

Pour renforcer le collage direct, un traitement thermique complémentaire peut être effectué, par exemple une consolidation à des températures supérieures à 100°C.

Le procédé selon l'invention permet donc un collage entre une puce (6) et un composé électronique (1), dont la surface contient un polymère (4), exempt de toute gestion de substance adhésive supplémentaire; en particulier, aucun bourrelet de colle ne déborde de

10

15

20

25

30

la puce et les problèmes de choix de paramètres (nature et forme de la colle, étalement de gouttes,...) permettant notamment d'éviter la création de bulles pendant le collage sont naturellement résolus.

De plus, la structure finale, collée, présente une épaisseur plus faible et mieux contrôlée que dans le cas de l'utilisation d'un adhésif, qui ajoute une épaisseur difficilement prévisible. Certes, une couche d'oxyde (5) est rajoutée, mais son épaisseur reste faible (notamment très inférieure à 1 µm) et de toute façon bien contrôlée.

La faible épaisseur due au collage proprement dit (c'est-à-dire l'épaisseur de la couche de SiO<sub>2</sub> résultant du procédé, entre 30 et 300 nm par exemple, de préférence de l'ordre de 50 nm) facilite en outre un passage de la marche, située entre la puce et la plaque hôte, facilité pour les reprises de contact sur les bords de puce : on peut aisément mettre en contact la face non collée de la puce et le support quelques initial dans le cas présent, οù seuls micromètres au maximum (en fait, l'épaisseur de la puce séparent. Il peut être souhaitable pour les faciliter encore le passage de la marche d'utiliser un biseau (8) sur les bords de la puce (6). Le biseau (8) peut correspondre à un profil obtenu par gravure (par exemple par gravure chimique anisotrope, sensible à l'orientation cristalline dus plans du biseau) ou par clivage (par exemple suivant une direction cristalline privilégiée : dans le cas de plaques de silicium <100> utilisées pour la réalisation de puces, les faces de

clivage seront par exemple les plans <111> correspondant à un angle de 54°7).

Par ailleurs, la préparation, et notamment la mise à plat, de la surface de la plaque hôte préalablement au collage, sont plus aisées que dans le 5 cadre de l'utilisation d'une substance adhésive rapportée : il est possible de laisser la surface du polymère telle qu'elle est après dépôt, notamment si le est de faible film polymérique épaisseur, 10 n'effectuer qu'un polissage grossier, la surface de collage étant définie par celle de la couche de le polissage est mieux maîtrisé liaison, dont et contrôlable que pour un polymère.

Le collage des puces adhésion par 15 moléculaire est en outre plus facilement piloté, par exemple dans le positionnement des puces, collage par substance adhésive, d'autant plus si les puces sont minces. Des puces fortement amincies, voire des films, peuvent également être collés sur du BCB recouvert d'un film d'oxyde par report : un support 20 intermédiaire de transfert de ces puces peut utilisé dans le procédé selon l'invention. amincie est ainsi solidarisée temporairement avec un la support, surface laissée libre est préparée 25 spécifiquement tel que décrit précédemment permettre un collage direct avec le support final recouvert du polymère et du film de liaison. Le support intermédiaire est ensuite désolidarisé après l'adhésion techniques selon des connues (voir par exemple 30 FR 2 796 491). On constate une forte diminution de la tendance à l'ondulation des éléments (puces ou films)

10

15

20

25

30

transférés par rapport au collage classique à l'aide d'une substance adhésive, voire la suppression de ce phénomène.

Un autre avantage important du procédé selon l'invention est de permettre l'amincissement des puces collées sur le BCB et le film d'oxyde, et ce sans phénomène d'ondulations, ou presque. Si la face active de la puce a été mise en contact pour adhérence sur la couche de SiO<sub>2</sub>, la majeure partie de la face arrière de la puce peut en effet être retirée, par rodage, polissage, attaque chimique, décollement, technique de retrait de piédestal connue sous le nom de « lift off », etc., pour ne laisser qu'un film mince contenant la surface active du côté de l'interface de collage.

concerne le La description ci-dessus d'une sur plaque collage puce une de composé électronique, mais il est clair qu'une généralisation à toute forme de composé électronique est directement composé dérivable ; par électronique, entend on d'ailleurs tout composé obtenu par des moyens classiquement utilisés en microélectronique et pouvant avoir des applications aussi bien microélectroniques qu'optoélectroniques, optiques, en hyperfréquence,... Par un procédé similaire peuvent notamment être également « support initial » sur un une monolithique, une structure empilée, une structure mise en forme, un film, et ce sur leur surface active ou non, avec ou sans « vias »... De même, le « support initial » de collage ne doit pas être restreint à l'exemple précédent de « plaque hôte de électronique », mais peut comprendre les mêmes

différents éléments que décrits précédemment pour l'élément collé.

Le procédé peut ainsi être répété plusieurs fois, pour aboutir à une structure à multiples niveaux. 5 Telle que représentée sur la figure 2, cette structure (10) peut par exemple consister en un empilement de composés (1, 1', 1''), par exemple de formes et/ou de tailles extérieures similaires mais de natures éventuellement différentes, chacun pouvant solidarisé au précédent par une adhésion moléculaire, 10 sur une couche de revêtement  $SiO_2$  (5) dans le cas où la surface d'adhésion contient un polymère (4). L'une des structure tridimensionnelle (10) préférée réalisée est telle que la surface de chaque composé (1, 1'), recouverte d'un polymère (4), est totalement 15 recouverte par une couche de SiO<sub>2</sub> (5) avant la mise en place sur cette couche (5) du composé suivant (1', 1'').

#### REVENDICATIONS

- 1. Procédé d'adhésion moléculaire d'un deuxième composé électronique (6) sur un premier composé 5 électronique (1), la surface de contact du premier composé électronique (1) contenant un polymère (4), comprenant le revêtement par une couche de liaison (5) d'au moins un partie de la surface du polymère contenu à la surface du premier 10 électronique (1), l'adhésion moléculaire s'opérant entre ladite couche de liaison (5) et le deuxième composé électronique (6).
- Procédé selon la revendication 1 comprenant le nettoyage de la surface de contact du deuxième
   composé électronique (6) et/ou son recouvrement par une couche (7) de nature analogue à la couche de liaison (5).
- Procédé selon l'une des revendications 1 ou 2 comprenant l'amincissement du deuxième composé électronique (6) après son adhésion sur la couche de liaison (5).

100

- 4. Procédé selon l'une des revendications 1 à 3 comprenant le traitement thermique de l'ensemble des deux composés (1, 6) après adhésion.
- 5. Procédé selon l'une des revendications 1 à 4 dans lequel le revêtement se fait par dépôt d'une couche de liaison (5) d'épaisseur comprise entre 50 et 300 nm.
- 6. Procédé selon l'une des revendications 1 à 5 comprenant le polissage de la couche de liaison (5).

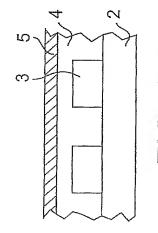
- 7. Procédé selon l'une des revendications 1 à 6 comprenant l'activation de la couche de liaison (5).
- 8. Procédé selon l'une des revendications 1 à 7
  5 comprenant la réticulation du polymère (4)
  préalablement à son revêtement.
  - 9. Procédé selon l'une des revendications précédentes dans laquelle la couche de liaison (5) est constituée d'oxyde de silicium.
- 10 10. Procédé de fabrication d'une matrice (10) de composés électroniques (1) empilés comprenant la mise en forme d'au moins un premier composé électronique (1) telle que la surface du premier composé électronique soit au moins partiellement
- constituée d'un polymère (4), l'adhésion sur cette surface d'un deuxième composé (6) selon le procédé défini dans l'une des revendications 1 à 9.
- 11. Matrice tridimensionnelle (10) de composés électroniques (1) comprenant une pluralité de couches d'interface (5), la superficie de chacune
- des couches d'interface (5), la superficie de chacune des couches d'interface (5) étant au moins égale à la surface de la matrice (10) au niveau de ladite couche d'interface (5), telle qu'une partie au moins de chacune des couches d'interface (5) sépare
- directement un polymère (4) d'au moins un composant électronique (3).
  - 12. Matrice selon la revendication 11 constituée d'un empilement de composés électroniques (1, 1') chaque composé (1) étant de mêmes formes et/ou dimensions que le composé adjacent (1') dont il est séparé par

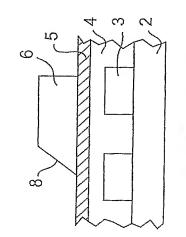
une couche d'interface (5).

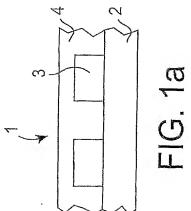
30

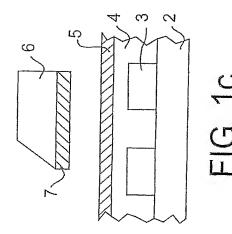
13. Matrice selon l'une des revendications 11 ou 12 dans laquelle les couches d'interface (5) sont constituées d'oxyde de silicium, de nitrure de silicium et/ou d'oxynitrure de silicium.

1/2









2/2

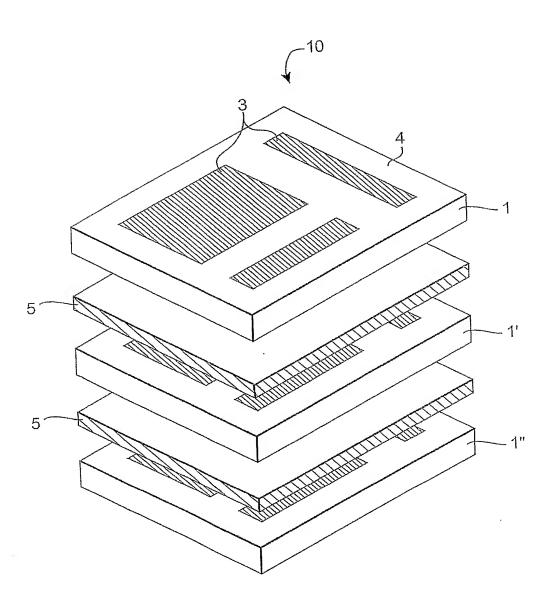


FIG. 2





# BREVET D'INVENTION CERTIFICAT D'UTILITE

## Désignation de l'inventeur

| Vos références pour ce dossier             | B14479 LP-DD2638CV   |
|--|--|
| N°D'ENREGISTREMENT NATIONAL                |  |
| TITRE DE L'INVENTION                       |  |
|  | COLLAGE MOLECULAIRE DE COMPOSANTS MICROELECTRONIQUES SUR UN FILM POLYMERE. |
| LE(S) DEMANDEUR(S) OU LE(S) MANDATAIRE(S): |  |
| DESIGNE(NT) EN TANT<br>QU'INVENTEUR(S):    |  |
| Inventeur 1                                |  |
| Nom  | MORICEAU   |
| Prénoms                                    | Hubert   |
| Rue  | 26 rue du Fournet  |
| Code postal et ville                       | 38120 SAINT EGREVE   |
| Société d'appartenance                     |  |
| Inventeur 2                                |  |
| Nom  | MORALES  |
| Prénoms                                    | Christophe   |
| Rue  | 4 bis avenue de Verdun<br>Allée Centrale                                   |
| Code postal et ville                       | 38100 PONT   |
| Société d'appartenance                     |  |
| Inventeur 3                                |  |
| Nom  | DI CIOCCIO .   |
| Prénoms                                    | Léa  |
| Rue  | 418 chemin de Labis  |
| Code postal et ville                       | 38330 SAINT ISMIER   |
| Société d'appartenance                     |  |

La loi n°78-17 du 6 janvier 1978 relative à l'informatique aux fichiers et aux libertés s'applique aux réponses faites à ce formulaire. Elle garantit un droit d'accès et de rectification pour les données vous concernant auprès de l'INPI.

Signé par Signataire: FR, Brevatome, J.Lehu Emetteur du certificat: DE, D-Trust GmbH, D-Trust for EPO 2.0 Fonction Mandataire agréé (Mandataire 1)